

PATENT ABSTRACTS OF JAPAN

(11)Publication number : 10-102278
(43)Date of publication of application : 21.04.1998

(51)Int.Cl. C25D 3/56

(21)Application number : 08-258426 (71)Applicant : NIPPON NEW CHROME KK
(22)Date of filing : 30.09.1996 (72)Inventor : KANEKO MITSURU

(54) PYROPHOSPHATE BATH FOR COPPER-TIN ALLOY PLATING

(57)Abstract:

PROBLEM TO BE SOLVED: To obtain a cyanogen-free Cu-Sn alloy electroplating soln. fit for decoration by adding a specified brightener, a specified auxiliary brightener, a specified surface tension regulating agent, etc., to a Cu-Sn pyrophosphate plating soln.

SOLUTION: A brightener made of a reactional product of ammonia or an amino acid deriv. such as ethylenediamine and epihalohydrin in a ratio of 1:1, an auxiliary brightener made of an aldehyde deriv. such as formaldehyde or paraformaldehyde, a surface tension regulating agent such as gelatin or gum arabic and pyridine or an N-benzylpyridinium cationic deriv. such as nicotinic acid are added and dissolved in a Cu-Sn alloy electroplating bath contg. copper pyrophosphate, stannous pyrophosphate, etc., as Cu and Sn ion sources to obtain the objective Cu-Sn alloy electroplating soln. not contg. cyanogen ions harmful to the human body, giving many stable color tones such as silver, gold and black and fit for decoration.

LEGAL STATUS

[Date of request for examination] 05.03.2003

[Date of sending the examiner's decision of rejection]

[Kind of final disposal of application other than the examiner's decision of rejection or application converted registration]

[Date of final disposal for application]

[Patent number]

[Date of registration]

[Number of appeal against examiner's
decision of rejection]

[Date of requesting appeal against examiner's
decision of rejection]

[Date of extinction of right]

Copyright (C); 1998,2003 Japan Patent Office

* NOTICES *

JPO and NCIPi are not responsible for any damages caused by the use of this translation.

1. This document has been translated by computer. So the translation may not reflect the original precisely.
2. **** shows the word which can not be translated.
3. In the drawings, any words are not translated.

CLAIMS

[Claim(s)]

[Claim 1] The pyrophosphoric-acid bath for copper-tin alloy plating characterized by containing 1:1 resultants (a) and aldehyde derivative (b) of an amine derivative and epihalohydrin as an additive.

[Claim 2] The pyrophosphoric-acid bath for copper-tin alloy plating according to claim 1 which contains a surface tension regulator (c) further as an additive.

[Claim 3] Furthermore, the pyrophosphoric-acid bath containing N-benzyl pyridinium derivative (d) according to claim 1 or 2.

[Claim 4] 1:1 resultants (a) of an amine derivative and epihalohydrin Ammonia, Ethylenediamine, diethylenetriamine, diethylenediamine (piperazine), N propylamine, 1,2-propanediamine, 1,3-propanediamine, 1-(2-aminoethyl) piperazine, 3-diethylaminopropylamine, Dimethylamine, a hexamethylenetetramine, tetraethylenepentamine, The pyrophosphoric-acid bath according to claim 1 which are 1:1 resultants of one sort or two sorts or more of amino derivatives chosen from triethanolamine, a hexamethylenediamine, and isopropanolamine, and epichlorohydrin.

[Claim 5]

* NOTICES *

JPO and NCIPi are not responsible for any damages caused by the use of this translation.

1. This document has been translated by computer. So the translation may not reflect the original precisely.
2. **** shows the word which can not be translated.
3. In the drawings, any words are not translated.

DETAILED DESCRIPTION

[Detailed Description of the Invention]

[0001]

[Field of the Invention] This invention relates to the pyrophosphoric-acid bath for copper-tin alloy plating which can plate the copper-tin alloy which fitted the application for an ornament, without blending cyanide ion.

[0002]

[Description of the Prior Art] As plating for an ornament, nickel plating is used widely conventionally. However, since there is a problem of the nickel allergy which causes a rash and inflammation on an accessories wearer's skin in nickel plating, copper-tin alloy (bronze) plating is improved in recent years as what is replaced with this. Copper-tin alloy plating has smooth nature and corrosion resistance, and gloss or delustering plating has a color tone similar to 24K gold plate, also has moderate hardness, and is used for accessories as imitation 24K gold plate finishing etc.

[0003] Most plating baths which perform copper-tin alloy plating industrially use the plating bath containing cyanide ion, such as a cyanogen-stannic-acid bath and a pyrophosphoric-acid tin-copper-cyanide bath, since waste-water-treatment regulation is severe, it requires cost for processing, and it has a problem also from the standpoint of working in a safe environment. Therefore, the copper (henceforth no cyanogen)-tin alloy plating bath which does not blend cyanide ion is called for.

[0004] As a no cyanogen bath for copper-tin alloy plating, the pyrophosphoric-acid bath is known conventionally. Although carried out by energizing using the bath which comes to contain copper pyrophosphate and pyrophosphoric-acid tin, a complexing agent (for example, pyrophosphoric-acid alkali-metal salt), and other additives, since there is no suitable brightener suitable for a pyrophosphoric-acid bath, there is no silver white-like gloss in plating obtained, and a color tone is not stabilized by pyrophosphoric-acid plating, either, and it cannot be enough satisfied as an object for an ornament. Moreover, this pyrophosphoric-acid plating bath for copper-tin alloy plating has the narrow optimal current density range, the deposit tends to deposit spongily, and the available no cyanogen bath is not put in practical use on a scale of industrial. Therefore, the purpose of this invention is to offer the no cyanogen pyrophosphoric-acid bath which can perform industrially copper-tin alloy plating for an ornament as nickel alternative plating.

[0005]

[Means for Solving the Problem] this invention persons are [1:1 resultants of an amine derivative and epihalohydrin, an aldehyde derivative, and] requests as an additive, as a result of considering wholeheartedly the copper-tin alloy plating by the pyrophosphoric-acid bath. By using a surface tension regulator, that the aforementioned purpose is attained and by adjusting the concentration rate of a copper ion and tin ion under bath, the color tone of a deposit coat could be easily changed from silver white to brown, and the color tone and coat were stabilized, it checked becoming a glossy beautiful thing, and this invention was completed.

[0006] That is, this invention offers the following pyrophosphoric-acid baths for copper-tin alloy plating.

- (1) The pyrophosphoric-acid bath pyrophosphoric-acid bath for copper-tin alloy plating characterized by containing 1:1 resultants (a) and aldehyde derivative (b) of an amine derivative and epihalohydrin as an additive.
- (2) The pyrophosphoric-acid bath pyrophosphoric-acid bath for copper-tin alloy plating given in said 1 which contains a surface tension regulator (c) further as an additive.
- (3) Pyrophosphoric-acid bath given in said 1 or 2 which contains N-benzyl pyridinium derivative (d) further.
- (4) 1:1 resultants (a) of an amine derivative and epihalohydrin are ammonia, ethylenediamine, diethylenetriamine, diethylenediamine (piperazine), n propylamine, 1,2-propanediamine, 1,3-propanediamine, 1-(2-aminoethyl) piperazine, 3-diethylaminopropylamine, dimethylamine, a hexamethylenetetramine, tetraethylenepentamine, triethanolamine, and a hexamethylenediamine. And a pyrophosphoric-acid bath given in said 1 which is 1:1 resultants of one sort or two sorts or more of amino derivatives chosen from isopropanolamine, and epichlorohydrin.
- (5) A pyrophosphoric-acid bath given in said 1 whose an aldehyde derivative (b) is formaldehyde, a paraformaldehyde, or meta-formaldehyde.

*** NOTICES ***

JPO and NCIPi are not responsible for any damages caused by the use of this translation.

1. This document has been translated by computer. So the translation may not reflect the original precisely.
2. **** shows the word which can not be translated.
3. In the drawings, any words are not translated.

TECHNICAL FIELD

[Field of the Invention] This invention relates to the pyrophosphoric-acid bath for copper-tin alloy plating which can plate the copper-tin alloy which fitted the application for an ornament, without blending cyanide ion.

[Translation done.]

*** NOTICES ***

JPO and NCIPi are not responsible for any damages caused by the use of this translation.

1. This document has been translated by computer. So the translation may not reflect the original precisely.
2. **** shows the word which can not be translated.
3. In the drawings, any words are not translated.

EFFECT OF THE INVENTION

[Effect of the Invention] This invention offers the pyrophosphoric-acid bath for no cyanogen copper-tin alloy plating which can perform copper-tin alloy plating industrially. According to this invention, the coat of silver white, golden color, brown, and many color tones further stabilized to black is obtained by using a still more nearly special additive by changing the copper under bath, and the bath presentation of tin. Moreover, in order not to use cyanogen in the pyrophosphoric-acid bath of this invention, there is no problem on waste water treatment or an environment.

[Translation done.]

* NOTICES *

JPO and NCIPi are not responsible for any damages caused by the use of this translation.

1. This document has been translated by computer. So the translation may not reflect the original precisely.
2. **** shows the word which can not be translated.
3. In the drawings, any words are not translated.

TECHNICAL PROBLEM

[Description of the Prior Art] As plating for an ornament, nickel plating is used widely conventionally. However, since there is a problem of the nickel allergy which causes a rash and inflammation on an accessories wearer's skin in nickel plating, copper-tin alloy (bronze) plating is improved in recent years as what is replaced with this. Copper-tin alloy plating has smooth nature and corrosion resistance, and gloss or delustering plating has a color tone similar to 24K gold plate, also has moderate hardness, and is used for accessories as imitation 24K gold plate finishing etc.

* NOTICES *

JPO and NCIPi are not responsible for any damages caused by the use of this translation.

1. This document has been translated by computer. So the translation may not reflect the original precisely.
2. **** shows the word which can not be translated.
3. In the drawings, any words are not translated.

TECHNICAL PROBLEM

[Description of the Prior Art] As plating for an ornament, nickel plating is used widely conventionally. However, since there is a problem of the nickel allergy which causes a rash and inflammation on an accessories wearer's skin in nickel plating, copper-tin alloy (bronze) plating is improved in recent years as what is replaced with this. Copper-tin alloy plating has smooth nature and corrosion resistance, and gloss or delustering plating has a color tone similar to 24K gold plate, also has moderate hardness, and is used for accessories as imitation 24K gold plate finishing etc.

[0003] Most plating baths which perform copper-tin alloy plating industrially use the plating bath containing cyanide ion, such as a cyanogen-stannic-acid bath and a pyrophosphoric-acid tin-copper-cyanide bath, since waste-water-treatment regulation is severe, it requires cost for processing, and it has a problem also from the standpoint of working in a safe environment. Therefore, the copper (henceforth no cyanogen)-tin alloy plating bath which does not blend cyanide ion is called for.

[0004] As a no cyanogen bath for copper-tin alloy plating, the pyrophosphoric-acid bath is known conventionally. Although carried out by energizing using the bath which comes to contain copper pyrophosphate and pyrophosphoric-acid tin, a complexing agent (for example, pyrophosphoric-acid alkali-metal salt), and other additives, since there is no suitable brightener suitable for a pyrophosphoric-acid bath, there is no silver white-like gloss in plating obtained, and a color tone is not stabilized by pyrophosphoric-acid plating, either, and it cannot be enough satisfied as an object for an ornament. Moreover, this pyrophosphoric-acid plating bath for copper-tin alloy plating has the narrow optimal current density range, the deposit tends to deposit spongily, and the available no cyanogen bath is not put in practical use on a scale of industrial. Therefore, the purpose of this invention is to offer the no cyanogen pyrophosphoric-acid bath which can perform industrially copper-tin alloy plating for an ornament as nickel alternative plating.

[Translation done.]

* NOTICES *

JPO and NCIPi are not responsible for any damages caused by the use of this translation.

1. This document has been translated by computer. So the translation may not reflect the original precisely.
2. **** shows the word which can not be translated.
3. In the drawings, any words are not translated.

MEANS

[Means for Solving the Problem] this invention persons are [1:1 resultants of an amine derivative and epihalohydrin, an aldehyde derivative, and] requests as an additive, as a result of considering wholeheartedly the copper-tin alloy plating by the pyrophosphoric-acid bath. By using a surface tension regulator, that the aforementioned purpose is attained and by adjusting the concentration rate of a copper ion and tin ion under bath, the color tone of a deposit coat could be easily changed from silver white to brown, and the color tone and coat were stabilized, it checked becoming a glossy beautiful thing, and this invention was completed.

[0006] That is, this invention offers the following pyrophosphoric-acid baths for copper-tin alloy plating.

- (1) The pyrophosphoric-acid bath pyrophosphoric-acid bath for copper-tin alloy plating characterized by containing 1:1 resultants (a) and aldehyde derivative (b) of an amine derivative and epihalohydrin as an additive.
- (2) The pyrophosphoric-acid bath pyrophosphoric-acid bath for copper-tin alloy plating given in said 1 which contains a surface tension regulator (c) further as an additive.
- (3) Pyrophosphoric-acid bath given in said 1 or 2 which contains N-benzyl pyridinium derivative (d) further.

* NOTICES *

JPO and NCIPI are not responsible for any damages caused by the use of this translation.

1. This document has been translated by computer. So the translation may not reflect the original precisely.
2. **** shows the word which can not be translated.
3. In the drawings, any words are not translated.

EXAMPLE

[Example] Hereafter, although an example and the example of a comparison explain this invention, this invention is not limited to the following example. In addition, what is shown below as an additive was used.

(a) Brightener (1:1 resultants of an amine derivative and epihalohydrin)

300ml of water and piperazine 1mol (86g) were supplied to the direct-vent-system container which set the thermometer, the spiral condenser, and the agitator, the churning dissolution was carried out, and solution temperature was made into 40 degrees C. Epichlorohydrin 1mol (92g) was supplied in 10 steps in the state of churning. Under the present circumstances, although solution temperature rose with heat of reaction, injection spacing of epichlorohydrin was adjusted, having used the upper limit as 80 degrees C. After the whole-quantity injection of epichlorohydrin, solution temperature was kept at 80 degrees C, and churning was continued for 1 hour. Then, it cooled naturally to the room temperature and the whole quantity was adjusted to 1L.

(b) Gloss adjuvant (aldehyde derivative) : paraformaldehyde.

(c) Surface-tension processing agent : acetylene glycol (trade name: Surfynol 465 Nissin Chemical Industry Co., Ltd. make).

(d) N-benzyl pyridinium derivative : 300ml of water was put into the direct-vent-system container which set the thermometer, the spiral condenser, and the agitator, 1.5 mols (60g) of sodium hydroxides were dissolved, and one mol (123g) of nicotinic acids was dissolved further. Solution temperature was kept at 50 degrees C, and one mol (126g) of benzyl chlorides was supplied in 10 steps. Under the present circumstances, although solution temperature rose with heat of reaction, injection spacing of a benzyl chloride was adjusted so that it might not exceed 80 degrees C. After the whole-quantity injection of a benzyl chloride, solution temperature was kept at 80 degrees C, and churning was continued for 1 hour. Then, it cools naturally to a room temperature, the whole quantity is adjusted to 1L, and it is 1M. The N-benzyl-nicotinium-hydrochloride water solution was obtained.

[0022] It is the plating bath shown in the example 1 following 1.5 They are the inside of a mini barrel, 50**5 degrees C of bath temperature, and current density about 30 carbon buttons made from brass (3dm²) which carried out the liter initial make-up of electrolytic bath, and carried out pretreatment of alkaline degreasing, rinsing, acid cleaning, and rinsing by the usual approach. 0.5 A/dm² It plated by energizing for 15 - 20 minutes under the condition.

[0023]

(19) 日本国特許庁 (J P)

(12) 公開特許公報 (A)

(11) 特許出願公開番号

特開平10-102278

(43) 公開日 平成10年(1998) 4月21日

(51) Int.Cl.⁸

識別記号

F I

C 2 5 D 3/56

C 2 5 D 3/56

Z

審査請求 未請求 請求項の数 6 O L (全 5 頁)

(21) 出願番号 特願平8-258426

(22) 出願日 平成 8 年(1996) 9 月30日

(71) 出願人 000229449

日本ニュークローム株式会社

東京都板橋区赤塚新町 1 丁目16番 3 号

(72) 発明者 金子 満

東京都板橋区赤塚新町 1 丁目16番 3 号 日

本ニュークローム株式会社内

(74) 代理人 弁理士 大家 邦久

(54) 【発明の名称】 銅-スズ合金メッキ用ピロリン酸浴

(57) 【要約】

【課題】 ニッケル代替メッキとしての装飾用銅-スズ合金メッキを工業的に行なえるノーシアン浴を提供する。

【解決手段】 銅イオン及びスズイオンを含有する銅-スズ合金メッキ用ピロリン酸浴において、添加剤としてアミン誘導体とエピハロヒドリンとの1:1反応生成物(a)と、アルデヒド誘導体(b)と、所望により表面張力調整剤(c)とを含有させる。

【特許請求の範囲】

【請求項1】 添加剤として、アミン誘導体とエビハロヒドリンとの1:1反応生成物(a)とアルデヒド誘導体(b)とを含有することを特徴とする銅-スズ合金メッキ用ピロリン酸浴。

【請求項2】 添加剤として、さらに表面張力調整剤(c)を含有する請求項1に記載の銅-スズ合金メッキ用ピロリン酸浴。

【請求項3】 さらに、N-ベンジルピリジニウム誘導体(d)を含有する請求項1または2に記載のピロリン酸浴。

【請求項4】 アミン誘導体とエビハロヒドリンとの1:1反応生成物(a)が、アンモニア、エチレンジアミン、ジエチレントリアミン、ジエチレンジアミン(ピペラジン)、n-プロピルアミン、1,2-プロパンジアミン、1,3-プロパンジアミン、1-(2-アミノエチル)ピペラジン、3-ジエチルアミノプロピルアミン、ジメチルアミン、ヘキサメチレンテトラミン、テトラエチレンペンタミン、トリエタノールアミン、ヘキサメチレンジアミン及びイソプロパノールアミンから選択される1種または2種以上のアミノ誘導体とエビクロロヒドリンとの1:1反応生成物である請求項1に記載のピロリン酸浴。

【請求項5】 アルデヒド誘導体(b)が、ホルムアルデヒド、パラホルムアルデヒドまたはメタホルムアルデヒドである請求項1に記載のピロリン酸浴。

【請求項6】 表面張力調整剤(c)が、ゼラチン、アラビアゴム、ポリビニルアルコール、ポリエチレングリコール、ポリプロピレングリコールまたはアセチレングリコールである請求項2に記載のピロリン酸浴。

【発明の詳細な説明】**【0001】**

【発明の属する技術分野】本発明はシアンイオンを配合せずに装飾用の用途に適した銅-スズ合金をメッキできる銅-スズ合金メッキ用ピロリン酸浴に関する。

【0002】

【従来技術とその課題】装飾用メッキとしては、従来ニッケルメッキが広く使用されている。しかし、ニッケルメッキには装飾品着用者の皮膚にかぶれや炎症を起こすニッケルアレルギーの問題があるため、これに代るものとして近年銅-スズ合金(青銅)メッキが見直されている。銅-スズ合金メッキは平滑性及び耐食性を有し、光沢またはつや消しメッキは24K金メッキに似た色調をもち、適度なカタサもあり、模造24K金メッキ仕上げなどとして装飾品に利用されている。

【0003】工業的に銅-スズ合金メッキを行なうメッキ浴の殆どはシアン-スズ酸浴、ピロリン酸スズ-シアン化銅浴などシアンイオンを含有するメッキ浴を使用するものであり、排水処理規制が厳しいため処理にコストがかかり、また安全な環境で作業するという見地からも

問題がある。したがって、シアンイオンを配合しない(以下、ノーシアンという。)銅-スズ合金メッキ浴が求められている。

【0004】銅-スズ合金メッキ用のノーシアン浴としては、従来よりピロリン酸浴が知られている。ピロリン酸メッキは、ピロリン酸銅及びピロリン酸スズと錯化剤(例えば、ピロリン酸アルカリ金属塩)及び他の添加物を含有してなる浴を使用し通電して行なわれるが、ピロリン酸浴に適した適当な光沢剤がないため、得られるメッキには銀白色状の光沢がなく、色調も安定せず、装飾用としては充分満足できるものではない。またこの銅-スズ合金メッキ用ピロリン酸メッキ浴は最適電流密度範囲が狭く、メッキ層が海綿状に析出しがちであり、工業的規模で利用可能なノーシアン浴は実用化されていない。従って、本発明の目的は、ニッケル代替メッキとしての装飾用銅-スズ合金メッキを工業的に行なえるノーシアンピロリン酸浴を提供することにある。

【0005】

【課題の解決手段】本発明者らは、ピロリン酸浴による銅-スズ合金メッキについて鋭意検討した結果、添加剤としてアミン誘導体とエビハロヒドリンとの1:1反応生成物と、アルデヒド誘導体と、所望により表面張力調整剤とを使用することにより、前記の目的が達成されること、また浴中における銅イオンとスズイオンの濃度割合を調整することにより、容易に析出皮膜の色調を銀白色から赤銅色に変化させることができ、その色調及び皮膜は安定し、光沢ある美麗なものとなることを確認し、本発明を完成した。

【0006】すなわち、本発明は以下の銅-スズ合金メッキ用ピロリン酸浴を提供するものである。

(1) 添加剤として、アミン誘導体とエビハロヒドリンとの1:1反応生成物(a)とアルデヒド誘導体

(b)とを含有することを特徴とする銅-スズ合金メッキ用ピロリン酸浴

(2) 添加剤として、さらに表面張力調整剤(c)を含有する前記1に記載の銅-スズ合金メッキ用ピロリン酸浴

(3) さらに、N-ベンジルピリジニウム誘導体(d)を含有する前記1または2に記載のピロリン酸浴。

(4) アミン誘導体とエビハロヒドリンとの1:1反応生成物(a)が、アンモニア、エチレンジアミン、ジエチレントリアミン、ジエチレンジアミン(ピペラジン)、n-プロピルアミン、1,2-プロパンジアミン、1,3-プロパンジアミン、1-(2-アミノエチル)ピペラジン、3-ジエチルアミノプロピルアミン、ジメチルアミン、ヘキサメチレンテトラミン、テトラエチレンペンタミン、トリエタノールアミン、ヘキサメチレンジアミン及びイソプロパノールアミンから選択される1種または2種以上のアミノ誘導体とエビクロロヒドリンとの1:1反応生成物である前記1に記載のピロリ

ン酸浴。

(5) アルデヒド誘導体(b)が、ホルムアルデヒド、パラホルムアルデヒドまたはメタホルムアルデヒドである前記1に記載のピロリン酸浴。

(6) 表面張力調整剤(c)が、ゼラチン、アラビアゴム、ポリビニルアルコール、ポリエチレングリコール、ポリプロピレングリコールまたはアセチレングリコールである前記2に記載のピロリン酸浴。

【0007】

【発明の実施の形態】以下、本発明を詳細に説明する。本発明のピロリン酸浴は、従来知られている銅-スズ合金メッキ用ピロリン酸浴の基本浴組成に、添加剤として前記成分(a)、成分(b)及び所望により成分(c)を配合してなる。

【0008】ピロリン酸浴の基本組成は、銅イオン及びスズイオンと、水溶性錯塩を形成するためのピロリン酸アルカリ金属塩(カリウム塩、ナトリウム塩)とを含有するものである。銅イオン源としてはピロリン酸銅が好ましく利用でき、またスズイオン源としてはピロリン酸第1スズ、塩化第1スズ、硫酸第1スズなどが挙げら

れ、ピロリン酸第1スズが好ましい。

【0009】銅イオンの配合量は、ピロリン酸銅として2~80g/L、好ましくは8~72g/Lであり、スズイオンの配合量はピロリン酸第1スズとして2~60g/L、好ましくは18~45g/Lである。ピロリン酸第1スズ及びピロリン酸銅の濃度が上記範囲を外れると、析出合金の組成が変動し、色調をコントロールできなくなる。

【0010】ピロリン酸アルカリ金属塩は、「Sn+Cu」に対する「P₂O₇」の割合(p比という。)が4~12、好ましくは4.5~11.5となるように配合する。具体的な量としてはピロリン酸カリウムとして50~500g/L、好ましくは150~450g/L程度である。p比が上記範囲より小さいと(ピロリン酸アルカリ金属塩の量が少ないと)、銅やスズと不溶性錯塩を形成し正常なメッキが得られなくなる。またp比が上記範囲を超えると(ピロリン酸アルカリ金属塩の量が多いと)、電流効率が低下し実用的ではない。ピロリン酸浴の基本組成を以下に示す。

【0011】

成 分	範 囲(好適範囲)
ピロリン酸第1スズ	2~60(18~45)g/L
スズイオンとして	1.2~34.6(10.4~25.9)g/L
ピロリン酸銅	2~80(8~72)g/L
銅イオンとして	0.7~28.6(2.9~25.8)g/L
ピロリン酸カリウム	50~500(150~450)g/L
p比	4~12(4.5~11.5)

【0012】本発明のピロリン酸浴は上記の基本組成に添加剤(a)、(b)、及び所望により(c)を配合する。使用する添加剤の内、添加剤(a)(アミン誘導体とエビハロヒドリンとの1:1反応生成物)は光沢剤としての役割を果たす。アミン誘導体としては、例えばアンモニア、エチレンジアミン、ジエチレントリアミン、ジエチレンジアミン(ピペラジン)、n-プロピルアミン、1,2-プロパンジアミン、1,3-プロパンジアミン、1-(2-アミノエチル)ピペラジン、3-ジエチルアミノプロピルアミン、ジメチルアミン、ヘキサメチレンテトラミン、テトラエチレンペンタミン、トリエタノールアミン、ヘキサメチレンジアミン、イソプロパノールアミンなどが挙げられ、エビハロヒドリンとしては例えばエピクロロヒドリンが挙げられる。これらは、単独で使用してもよいし、また2種以上を同時に使用してもよい。好ましいアミン誘導体とエビハロヒドリンとの1:1反応生成物としては、ジエチレンジアミン(ピペラジン)あるいは1-(2-アミノエチル)ピペラジンとエピクロロヒドリンとの反応生成物である。

【0013】このような反応生成物はアミン誘導体の水溶液にエビハロヒドリンの等モル量を添加し、攪拌することにより得られる。この反応は発熱反応であり、液温

が高くなり過ぎないようにエビハロヒドリンを複数回に分けて添加する。得られた反応液は溶媒等を除去し精製することもできるが、反応液自体を浴に添加して用いてもよい。

【0014】添加剤(a)の添加量は0.13~1.5g/リットル、好ましくは0.35~0.72g/リットルである。成分(a)の量が少ないと海綿状に析出し易くなり、また多すぎるとつきまわり不良が発生する。

【0015】添加剤(b)(アルデヒド誘導体)は、光沢補助剤として使用される。具体的にはホルムアルデヒド、パラホルムアルデヒド、メタホルムアルデヒドなどが挙げられ、パラホルムアルデヒドが好ましい。添加剤(b)の添加量は0.1~1g/リットル、好ましくは0.4~0.6g/リットルである。成分(b)の量が少ないと光沢が不均一となり、また多すぎるとメッキ皮膜に割れが発生する。

【0016】本発明では、上記添加剤(a)及び(b)を添加することにより光沢のある美麗なメッキを得ることができるが、さらに添加剤(c)(表面張力処理剤)を用いることにより、メッキのガス離れが良好となり、耐久性や耐食性が向上する。表面張力処理剤(c)としては各種の高分子質、コロイド質類が使用でき、例えばゼ

ラチン、アラビアゴム、ポリビニルアルコール、ポリエチレングリコール、ポリプロピレングリコール、アセチレングリコールが挙げられる。中でもアセチレングリコールが好ましい。

【0017】本発明のピロリン酸浴によるメッキ皮膜の色調は、浴中のスズイオンと銅イオンの組成比率を変えることにより、銀白色、黄金色、赤銅色の光沢ある色調に調整することができる。すなわち、スズと銅の浴組成イオン濃度比を $\text{Sn}:\text{Cu}=3\sim5:1$ とすると、メッキ皮膜の合金組成比はスズが50%を超えるものとなり、色調は銀白色となる。銅の割合を増やし浴組成イオン濃度比を $\text{Sn}:\text{Cu}=2:1$ 程度にすると、メッキ皮膜の合金組成比はスズが50%程度となり、色調は黄金色となる。さらに銅の割合を増やし浴組成イオン濃度比を $\text{Sn}:\text{Cu}=1:1$ 程度にすると、メッキ皮膜の合金組成比はスズが20%程度となり、色調は赤銅色となる。

【0018】また、添加剤としてN-ベンジルピリジニウム誘導体(d)を使用することにより色調を光沢のある淡黒色に調整することができる。ここで、N-ベンジルピリジニウム誘導体とは、ピリジン、ピコリン、ニコチン酸などピリジン誘導体と塩化ベンジルとの1:1反応生成物である。添加剤(d)を配合する場合、その配合量は0.1~0.2g/リットル程度が好ましい。その他、本発明のメッキ浴は、本発明の特徴を損なわない範囲内で通常メッキの分野で用いられている各種の薬品が使用される。

【0019】本発明によるメッキ浴では、pHを弱アルカリ性域の7~10、好ましくは8~9の範囲に調整する。pHが7未満だとピロリン酸塩がオルソリン酸塩に変化して均一電着性を低下させるなどの悪影響を与え、また得られるメッキは表面の粗いものとなり、正常なメッキとはならない。pHが10を超えると電流密度範囲が狭くなり、均一電着性、電流効率が低下する。

【0020】メッキは上記ピロリン酸浴を用いて、電気メッキにより行なわれる。メッキ浴の浴温は40~80℃、好ましくは45~55℃である。浴温が80℃を超えるとピロリン酸塩がオルソリン酸塩に変化し上記同様正常なメッキが得られず、40℃未満では電流効率が低下する。また、電流密度としては0.3~10A/d

m^2 、好ましくは0.5~6A/d m^2 程度である。メッキはバレルメッキなど従来公知のメッキ法により行なうことができる。

【0021】

【実施例】以下、本発明を実施例及び比較例により説明するが、本発明は下記の例に限定されるものではない。なお、添加剤として下記に示すものを使用した。

(a) 光沢剤(アミン誘導体とエビハロヒドリンとの1:1反応生成物)

温度計、蛇管冷却器及び攪拌機をセットした密閉式容器に水300mlとビベラジン1mol(86g)を投入し、攪拌溶解して液温を40℃にした。攪拌状態でエビクロロヒドリン1mol(92g)を10回に分けて投入した。この際、反応熱で液温が上昇したが上限を80℃としてエビクロロヒドリンの投入間隔を調節した。エビクロロヒドリンの全量投入後、液温を80℃に保ち1時間攪拌を続けた。その後、室温まで自然冷却し、全量を1Lに調整した。

(b) 光沢補助剤(アルデヒド誘導体):パラホルムアルデヒド。

(c) 表面張力処理剤:アセチレングリコール(商品名:Surfynol 465 日信化学工業社製)。

(d) N-ベンジルピリジニウム誘導体:温度計、蛇管冷却器及び攪拌機をセットした密閉式容器に水300mlを入れ、水酸化ナトリウム1.5mol(60g)を溶解し、更にニコチン酸1mol(123g)を溶解した。液温を50℃に保ち塩化ベンジル1mol(126g)を10回に分けて投入した。この際、反応熱で液温が上昇したが80℃を超えないように塩化ベンジルの投入間隔を調節した。塩化ベンジルの全量投入後、液温を80℃に保ち1時間攪拌を続けた。その後、室温まで自然冷却し、全量を1Lに調整し、1M N-ベンジルニコチニウム塩酸塩水溶液を得た。

【0022】実施例1

下記に示すメッキ浴を1.5リットル建浴し、通常の方法でアルカリ脱脂、水洗、酸洗浄、水洗の前処理をした真鍮製ボタン30個(3d m^2)について、ミニバレル中、浴温50±5℃、電流密度0.5A/d m^2 の条件下、15~20分間通電しメッキを行なった。

【0023】

ピロリン酸第1スズ($\text{Sn}_2\text{P}_2\text{O}_7$)	23g/L
ピロリン酸銅($\text{Cu}_2\text{P}_2\text{O}_7$)	7.5g/L
ピロリン酸カリウム($\text{K}_4\text{P}_2\text{O}_7$)	160g/L
(a) 光沢剤	2ml/L
(b) 光沢補助剤(パラホルムアルデヒド)	0.5~1.0g/L
(c) 表面張力処理剤(アセチレングリコール)	0.04g/L
p比	6.18
pH	8.17

得られたメッキ層は光沢のある銀白色の美しい皮膜であ

った。メッキ層の合金組成を化学分析したところ、重量

比でCu/Sn=46/54であった。

【0024】実施例2

以下のメッキ浴及び条件で実施例1と同様にメッキ処理を行なった。

ピロリン酸第1スズ ($\text{Sn}_2 \text{P}_2 \text{O}_7$)	18 g/L
ピロリン酸銅 ($\text{Cu}_2 \text{P}_2 \text{O}_7$)	30 g/L
ピロリン酸カリウム ($\text{K}_4 \text{P}_2 \text{O}_7$)	250 g/L
(a) 光沢剤	4 ml/L
(b) 光沢補助剤 (パラホルムアルデヒド)	0.5~1.0 g/L
(c) 表面張力処理剤 (アセチレングリコール)	0.04 g/L
p比	7.52
pH	8.10

得られたメッキ層は光沢のある赤銅色の美しい皮膜であった。メッキ層の合金組成を化学分析したところ、重量比でCu/Sn=77/23であった。

【0025】実施例3

以下のメッキ浴及び条件で実施例1と同様にメッキ処理を行なった。

ピロリン酸第1スズ ($\text{Sn}_2 \text{P}_2 \text{O}_7$)	18 g/L
ピロリン酸銅 ($\text{Cu}_2 \text{P}_2 \text{O}_7$)	15 g/L
ピロリン酸カリウム ($\text{K}_4 \text{P}_2 \text{O}_7$)	200 g/L
(a) 光沢剤	4 ml/L
(b) 光沢補助剤 (パラホルムアルデヒド)	0.5~1.0 g/L
(c) 表面張力処理剤 (アセチレングリコール)	0.04 g/L
p比	7.76
pH	8.11

得られたメッキ層は光沢のある黄金色の美しい皮膜であった。メッキ層の合金組成を化学分析したところ、重量比でCu/Sn=51/49であった。

【0026】実施例4

以下のメッキ浴及び条件で実施例1と同様にメッキ処理を行なった。

ピロリン酸第1スズ ($\text{Sn}_2 \text{P}_2 \text{O}_7$)	23 g/L
ピロリン酸銅 ($\text{Cu}_2 \text{P}_2 \text{O}_7$)	7.5 g/L
ピロリン酸カリウム ($\text{K}_4 \text{P}_2 \text{O}_7$)	160 g/L
(a) 光沢剤	4 ml/L
(b) 光沢補助剤 (パラホルムアルデヒド)	0.5~1.0 g/L
(c) 表面張力処理剤 (アセチレングリコール)	0.04 g/L
(d) N-ベンジルニコチニウム塩酸塩	1~2 ml/L
p比	6.18
pH	8.10

得られたメッキ層 (析出物) は光沢のある淡黒色の美しい皮膜であった。メッキ層の合金組成を化学分析したところ、重量比でCu/Sn=41/59であった。

【0027】

【発明の効果】本発明は、工業的に銅-スズ合金メッキが行なえるノーシアン銅-スズ合金メッキ用ピロリン酸

浴を提供したものである。本発明によれば、浴中の銅及びスズの浴組成を変更することによって、さらには特殊な添加剤を使用することにより銀白色、黄金色、赤銅色、さらには黒色まで安定した多くの色調の皮膜が得られる。また本発明のピロリン酸浴ではシアンを使用しないため排水処理や環境上の問題がない。

PYROPHOSPHATE BATH FOR COPPER-TIN ALLOY PLATING

Patent number: JP10102278
Publication date: 1998-04-21
Inventor: KANEKO MITSURU
Applicant: NIPPON NEW CHROME KK
Classification:
- **international:** C25D3/56
- **european:**
Application number: JP19960258426 19960930
Priority number(s): JP19960258426 19960930

Abstract not available for JP10102278

Data supplied from the **esp@cenet** database - Worldwide